DIALOG(R) File 351: Derwent WPI (c) 2001 Derwent Info Ltd. All rts. reserv.

008242894

WPI Acc No: 1990-129895/199017

XRAM Acc No: C90-057276

Thin film forming with plasma CVD process - comprises substrate on grounding pole facing non-grounding pole feeding helium-material gas at rare according to specified relationship

Patent Assignee: SUMITOMO ELECTRIC IND CO (SUME) Number of Countries: 001 Number of Patents: 002

Patent Family:

Week Kind Date Patent No Kind Date Applicat No 19880914 199017 В Α 19900320 JP 88230555 JP 2080577 Α JP 2730693 19880914 199817 19980325 JP 88230555 Α B2

Priority Applications (No Type Date): JP 88230555 A 19880914

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

JP 2080577 A 9

JP 2730693 B2 9 C23C-016/50 Previous Publ. patent JP 2080577

Abstract (Basic): JP 2080577 A

A substrate is mounted onto a grounding pole facing one non-grounding pole spaced 0.1 mm to 10 mm apart. A mixt. gas of He gas and the material gas is fed into the space to give a value of Q/S in a range from 1 to 100 sec.(-1), where, Q is gas flow rate, and S is the space volume of the space, and under atmospheric pressure, using radio-frequency power, thin film formation is conducted onto the substrate.

ADVANTAGE - The plasma CVD process is used to form thin films, e.g. amorphous silicon film or titanium nitride film, under atmos. pressure. (9pp Dwg.No 0/3)

Title Terms: THIN; FILM; FORMING; PLASMA; CVD; PROCESS; COMPRISE; SUBSTRATE; GROUNDED; POLE; FACE; NON; GROUNDED; POLE; FEED; HELIUM; MATERIAL; GAS; RARE; ACCORD; SPECIFIED; RELATED

Derwent Class: L03; M13

International Patent Class (Main): C23C-016/50

International Patent Class (Additional): C23C-016/24; H01L-021/205;

H01L-031/04

File Segment: CPI

Manual Codes (CPI/A-N): L04-C03; L04-C12B; M13-E02

	·	•
		-
		j
		Ć.
		-,-

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 特 許 公 報 (B2)

(11)特許番号

第2730693号

(45)発行日 平成10年(1998) 3月25日

(24)登録日 平成9年(1997)12月19日

技術表示箇所

	ALL PROPERTY OF PERSONS	ΡI		文情表示画の
(51) Int.CL.* 識別記号	庁內整理書号		10/54	'EA
C 2 3 C 16/50		C 2 3 C		
16/24			16/2	
•		H01L	21/2	
H 0 1 L 21/205			31/0	704 V
31/04				
				請求項の数1(全 9 頁)
2000		(73)特許	権者	99999999
(21)出願番号 特顯昭63-2305	39	1		住友電気工業株式会社
		Į.		大阪府大阪市中央区北浜 4丁目 5番33号
(22)出顧日 昭和63年(1988)	9月14日	(-0) 444	- Marie	
()		(73)特計	權有	-
(65)公開番号 特開平2-80577	•	l l		岡崎 幸子
~		1		東京都杉並区高井戸東2丁目20番11号
(43)公開日 平成2年(1990)	-,	(73)特制	權者	999999999
		H		小駒 益弘
前置審查				埼玉県和光市下新倉843—15
		(72)発	E-25	网络 辛子
		(12)965	N#	東京都杉並区高井戸東2丁目20番11号
		(72)発	明有	小駒 益弘
•				埼玉県和光市下新倉843—15
		(74) 🔁	旦人	弁理士 川瀬 茂樹
		奢	在官	吉水 純子
				最終質に続く

(54) [発明の名称] 脊膜形成法

1

(57)【特許請求の範囲】

【請求項1】互いに対向したふたつの電極の対向面の一 方に試料基板を直接に設置し、上記試料基板とその試料 基板と対向する電極との間の距離を10mm以下、0.1mm以 上とし、膜形成用ガスとHeからなる混合ガスを、ガス流 量Qを放電空間の体積Sで割った値U/Sが $1\sim10^2\,\mathrm{sec}^{-1}$ となるように、試料基板上の放電空間に供給し、大気圧 近傍の圧力下で、対向電極に与えた高周波電圧により、 試料基板とその試料基板に対向する電極との間にグロー 放電を起こさせ、試料基板上に薄膜を形成することを特 10 要である。 徴とする薄膜形成法。

【発明の詳細な説明】

(ア)技術分野

この発明は、大気圧近傍の圧力下でプラズマCVD法に より、アモルファスシリコン(a -Si:amorphous silic

on) や窒化チタン (TiN) などの薄膜を形成する方法に 関する。

例えば、通常膜中に数at%~数十at%(アトミックパ ーセント)のHを含んだアモルファスシリコンa-Si膜 は、低コスト太陽電池の材料として有望視されている。 このほかにイメージセンサ、光センサ、薄膜トランジス タ、複写機の感光材料などの用途もある。 単結晶Siより も安価で、大面積のものが得やすいという利点がある。 また、TiNは耐摩耗性等を有した表面保護膜として重

このような薄膜形成法として、熱CVD法、プラズマCVD 法等が知られている.

熱CVD法は、基板を加熱しなければならないので、耐 熱性のある材料にしか用いる事ができない。

一方、プラズマCVD法は熱CVD法よりも低温で薄膜を形

成することができる。

このため、耐熱性の乏しい低コストガラス基板、高分 子フィルムなどの上に薄膜を形成する事ができ、広く使 用されている。

プラズマCVD法では、励起エネルギーが、熱ではな く、アラズマ中のエレクトロン、イオンの運動エネルギ ー、中性のラデイカルの化学エネルギーの形で与えられ る。このため、基板の温度を熱CVD法より低く出来るの である。

一例として、アモルファスシリコンa-Siは、Spcar によりグロー放電による薄膜形成方法が発明され、膜中 に適量のHを取り込む事ができ、膜中欠陥密度を低減す る事ができたので、太陽電池やセンサ等のデバイス用途 に耐えうるものが作られるようになった。

W.E.Spear, P.G.Lecomber: Solid Commun., 17, p1993 (197 5)

これは、平行平板型の電極に、100kHz~13.56MHzの交 流電圧を印加し、0.1~2Torrの低圧でSiH4/H2、SiH4-S iF4/Hzなどの混合ガス中で、グロー放電を起こさせるも のである。

もちろん、ドーパントを入れる事もある。これは、PH 3/H2、B2Hs/H2などのガスを混ぜることによって行う。

(イ)従来技術

Spearの発明以来、aーSiの製造装置は、改良を重ね ているが、基本的には、低圧でグロー放電を行うもので あった。

0.1~10Torr程度の低圧でなければ、グロー放電が起 こらない。これよりも高い圧力になると、放電が局所的 なアーク放電に移行してしまい、耐熱性の乏しい基板上 への成膜や、大面積への均一な成膜が行えなかった。そ 30 れで、このような圧力が選ばれる。

従って、容器は高価な真空チャンバを必要とし、また 真空排気装置が設置されていなければならなかった。

特に、aーSiなどを用いた太陽電池等の光電変換材料 や、TiNなどの表面保護膜などの場合、大面積の薄膜が 一挙に形成できる、という事がコスト面から強く要求さ

ところが、プラズマCVD法は、グロー放電を維持して プラズマを安定に保つ。グロー放電は、真空中(0.1~1 OTorr程度) でしか安定に維持できない。

真空中でしか成膜出来ないのであるから、大面積のも のを作ろうとすると、真空容器の全体を大きくしなけれ ばならない.

真空排気装置も大出力のものが必要になる。

そうすると、設備が著しく高価なものになってしま う.

(ウ)大気圧下プラズマCVD法

大面積均一膜、均一処理は、低コスト化の為にぜひと も必要であるが、設備費が高くなれば何にもならない。 ところが、最近になって、大気圧下で、プラズマCVD 50 電によりプラズマ状となし、基板上に薄膜として形成す

法を可能とするような発明がなされた。

特開昭63-50478号 (S.63.3.3公開)である。

これは炭素Cの薄膜を作るものである。例えばCH4、C F4を原料ガスとするが、これに90%以上のHeガスを加え

Heガスが大量にあるので、大気圧下であってもグロー 放電を維持できる、というのである。大気圧下であるか ら真空チャンバ、真空排気装置が不要である。薄膜形成 のオストを著しく削減できる大発明であると思う。

Hcガスを使ったら、グロー放電が大気圧下でも起こ り、安定に持続する、という事がこの方法の重要なポイ ントである.

何故Heかという事について、発明者は次のように説明 している。

- (a) Heは放電により励起されやすい。
- (b) Heは多くの準安定状態を有し、励起状態の活性粒 子を多く作る事ができる。
- (c) Heの活性粒子が、炭化水素やハロゲン化水素を解 離する。
- 20 (d) He中ではイオンが拡散しやすい。このため放電が 拡がりやすい。

HeとCHAの配合比が、当然極めて重要になる。

明細書の記述によると、92:8になると、グロー放電の 拡がりが狭くなり、90:10になるとコロナ放電になり、8 9.5:10.5になると、火花放電になるとある。

第2図は、特開昭63-50478号に示された装置を示

縦長の反応容器11の中に上方から円筒12が垂下されて

円筒12の下方に電極14がある。RF発振器16から、円筒 12を貫く金属棒を介して電極14にRF電圧が与えられる。

容器の下方には、支持基板(導体)17、絶縁体18、試 料基板19が設けられる。また環状の外部電極20がある。

HeとCH4の混合ガス (HeとCH4とCH4の場合もある) は、円筒12上端のガス入口21から送給される。このガス は円筒の中を流下し、電極14の側方を通り過ぎて、試料 基板19に当たり、一部が反応し薄膜となり、残りは、側 方のガス出口22から排出される。

電極14と支持基板(試料極)17の間にグロー放電が生 40 ずる。

また、この明細書によると、この発明は、

「窒化けい素膜、アモルファスシリコン、炭化けい素膜 などその他の薄膜の形成にも同様に適用する事ができ る。」

とある.

(エ)発明が解決しようとする問題点

特開昭63-50478号の発明は、クレームによると、

「約200Torrから2気圧の範囲内の圧力下で、約90%以 上の希ガスと膜成分を含む気体との混合ガスをグロー放

る事を特徴とする薄膜形成法」 ということである。

(1) 発明者は、この開示によりCHAとHeガスの混合 気体を用い10cm×10cmの基板上にC系薄膜の形成を試み た。

圧力は大気圧である。しかし、この開示によれば、グロー放電を得ることはできたが、条件により放電が不安定(或は不均一)である。又大気圧下のため、プラズマ中央部のガス置換が有効に行われず、原料ガスがプラズマ外周部のみで分解するため、基板上には、プラズマ外 10 周部にC系薄膜が成膜できるのみで、基板中央部にはほとんど成膜出来ておらず、大面積に均一に成膜することはできなかった。

(2) また本発明者は、この開示によりa-Siを作ろうと試みた。

a-Siを作るため、SiHuガスとHeガスの混合気体を用いた。圧力は大気圧である。Heガスが90%であれば良いということなので、SiHu:He=10:90 (体積比)とした。これで試みると、アーク放電が起こり、グロー放電が起こらなかった。

Silk-/Heの比率をさらに下げると、電極間に安定なグロー放電を生じさせる事ができた。

ところが、SiH4ガスは極めて分解しやすいため、プラズマの領域の中に入らず、外周部でSiH4が分解してしまう。プラズマ領域の外周部に、粒径が0.05~0.5μm程度の微粉末からなるダストが堆積されるのみであった。

試料基板の上に a. --Siの薄膜を作る事ができなかった。

つまり、これらの事から、特開昭63-50478号の発明は、大気圧でのプラズマ形成に使えるとしても、大きな 30 面積の均一成膜にはそのままでは使えないということが分かる。

(オ)目的

大気圧下で、a-Si、TiNなどの薄膜をプラズマCVD法を用い、大面積に均一に形成する方法を提供する事が本発明の目的である。

(カ) 本発明の方法

大気圧下で、安定なグロー放電を形成するには、成膜 用の原料ガスをHeにより大量に希釈する。また、安定な グロー放電を形成し、大面積に均一な薄膜を形成するた 40 めには、互いに対向したふたつの電極の対向面の一方に 直接に設置した試料基板とその試料基板と対向する電極 との間の距離、gを10mm以下、0.1mm以上とする。

さらに、成膜用の原料ガスとHeからなる混合ガスを、全ガス流量Qを放電空間の堆積Sで割った値Q/Sが1~1 0²sec⁻¹になるように対向電極間の試料基板上の放電空間に供給し、放電空間のガスが10⁻²~1secで置換されるようにする。

以上のように、本発明には3つの特徴がある。

(1) 原料ガスをHeで大量に希釈する。

(2) 試料基板とその試料基板と対向する電極との間の

0.1 ma ≤ g ≤ 10 ma

距離、gは

(3)放電空間(体積S)に供給されるガス流量Qは 1sec-1≤Q/S≤10²sec-1

以下第1図により本発明法を説明する。

第1図は本発明を実施する薄膜形成装置の一例であるが、本発明は第1図により何ら制約をうけるものではない。

成膜室1の中には、互いに対向する電極2、3が設けられる。一方が接地されており、これを接地電極3と呼ぶ。他方を非接地電極2といって区別する。

電極3の上に試料基板4を置く。ここで電極2は、放電空間へのガス供給口を兼ねており、電極2の試料基板4との対向面は多孔板となっている。

ここで、電極2を多孔板とし、ガス供給口とするのは、プラズマ中央部でのガス置換を有効に行い、大きな面積で均一な成膜を得るためである。

ここで、試料基板4と電極2との距離gは10mm~0.1m 20 mとなるようにする。

非接地電極2には、高周波電源6を接続する。これ は、例えば13.56MHzのPP発振器と増幅器とを用いること ができる。

原料ガスをHeガスで大量に希釈した混合ガスは、ノズル5から導入され、電極2を介して放電空間に供給され、ガス排出口8より成膜室1の外に排出される。また、放電空間の体積Sに対して、混合ガスの流量Qは、0/Sが、1sec-1~10²sec-1となるようにする。

(キ) 作用

ノズル5より原料ガスとHeの混合ガスを導入し、電極 2に高周波電圧をかける。圧力は大気圧又は、その近傍 の圧力である。

電極間にグロー放電が生ずる。Heの割合が大きいので、大気圧であってもグロー放電が発生し、安定に維持される。

混合ガスはグロー放電によって、励起されて、プラズマとなる。

試料基板4は、ヒータ7によって、予め加熱されている。基板4の上に薄膜が形成されてゆく。

ここで、試料基板4と電極2の間の距離8を10m以下 とするのは、グロー放電の起こる範囲を拡げ、放電の局 所化を防ぎ、且つ、放電の強さを均一にするためであ る。

未反応のガスや、反応生成物などは、Heとともにガス 排出口8から排除される。

ガスが電極2を介して、放電空間に供給され、Q/Sが $1\sim10^2/\mathrm{sec}$ であるので、原料ガスは電極の中央に到達できる。つまり放電が広く均一に生じ、試料基板が広くても均一に薄膜が生じる。

50 もしも、ガス流量Qが不足すると、原料ガスがグロー

6

放電領域に供給されるやいなや分解してしまい、基板上 への成膜速度が低下する。又、Sillaなどの分解しやすい ガスは直ちに重合反応を起こし、微細なダストとなる。 それで、ガス流量Qは、放電空間の体積Sを少なくとも 1秒で置き換わるような量としなければならない。

反対にガス流量Qが多すぎると、ガスが無駄に消費さ れるということだけでなく、成膜速度が低下する。

このようなわけで、Q/Sが1~10º/secとなるのであ

次に、原料ガスとHeの比率について述べる。

原料ガスをHeによって希釈しているので、放電維持電 圧が低い。Heが100%であれば、大気圧下でグロー放電 を維持できる。原料ガスの混合量が少ないので、大気圧 下でもグロー放電が可能となるのである。

Heの作用により、アーク放電に移行するのを防ぐ事が できる.

同じ圧力であっても、He中ではガス分子の平均自由行 程が長い。このため、プラズマが拡がりやすい。

もしも、原料ガス/Heの比率δがある値を越えると、 グロー放電が維持できない。アーク放電に移行する。ア 20 ーク放電に移行するδの値は、本発明者の実験によれ ば、原料ガスの分解しやすさにより異なっている。アー クへの移行を抑制し、安定なグロー放電を得るために は、δ≤10-1であることが必要であるが、但し、SiH 、 SizHa、CzH4、CzHz、GeH4、N2O、Ozなどの分解しやすい ガスの場合はδ≤10-2であることが好ましい。

反対に、原料ガス/Heの比率δが10~4より小さくなる と成膜速度が低下するので望ましくない。

プラズマを一様に拡げ、放電の局所化を防ぎ、且つ、 膜厚分布を均一にするためには、試料基板4と非接地電 30 極2との間隙gを狭くした方が良い。

gが狭いほど、グロー放電が電極面内で安定で均一に 起こる。特に試料基板4が導電性の時にはその効果が大 きい。

gの値は、10mm以下であるのが望ましい。

しかし、近付けすぎると、電極2と試料基板4の距離 の均一な設置が難しくなる。僅かな傾きや凹凸が問題に なるからである。

実用的には、gの値は0.1㎜以上とするのが良い。

が付着することがある。このようなダストが試料基板4 に付くと、ピンホール発生原因になる。デバイズ特性、 薄膜特性のバラつきの原因となる。

これを防ぐためには、非接地電極2に、加熱手段又は 冷却手段 (図示せず) を設けるのが良い。そうすれば、 非接地電極の近傍で原料ガスの分解反応が起こらず、ダ ストの付着を防ぐことができる。

圧力 Pは大気圧Poまたはその近傍であっても良い。 真空に引かなくて良いというのが、本発明の最大の利 点である。

圧力Pを、大気圧Poより僅かに高くすると外部から成 膜室1への不純物ガスの混入を防ぐことができる。

高周波電源の周波数は、100kHz~100MHzであって良 い。成膜しようとする膜や、電極間の間隙により周波 数、パワーの最適値を決めることができる。

ただし、放電の安定性という事からいえば、1KHz以下 では、グロー放電が不安定になる。それ故、1KHz以下に してはならない。

また、高周波電源のパワーは、10⁻²W/cm²~10²W/cm² 10 とする。10²W/cm2より大きくなると、電極2がイオンに よってスパッタされる。このため、不純物が薄膜に混入

10-2W/cm2よりパワーが低いと、実質的な成膜速度が 得られない。

(ク)実施例 I (Q/S依存性)

ガス流量を変化させ、第1図の装置を用いて薄膜形成 を行った。原料ガスはOSiH4、OCH4、OTiCl4+NHaを

成膜条件を第1表に示す。 第1表 成膜条件

	0	2	8	
原料ガス	Sill.	CH₄	TiCl4+ NH4	
原料ガス/He	SiH ₄ / He=10 ⁻²	CH ₄ / He=10 ⁻¹	TiCl ₄ / He = 10 ⁻³ NH ₈ / He = 10 ⁻²	
基板温度	250°C	250°C	700°C	
正力	大気正			
RFパワー	2001			
RF周波数	13, 56MHz			
電極面積	10×10al			
電極,基板間距離	3 _{mm}			
基板	石英	ガラス(10×	(10all)	
薄膜	a-Si	а-С	TIN	

放電空間体積Sを供給ガス流量Qで割った値U/Sは10 非接地電極2の近傍に、原料ガスの分解によるダスト 40 -1、10º、10º、10º、10ºsec-1で変化させた時の各々の 薄膜の中央部の成膜速度を第2表に示す。

30

9 2表 Q/Sと基板中央部成 膜速度(A/sec)

Q/S	0	3	8
(sec¹)	a-Si	a—C	TiN
10-1	ダストのみ	0, 11	0.12
10°	3,2	3,4	2,9
10¹	30.6	25.7	24, 1
10°	4.3	3,3	2,7
10³	0.09	0.09	0, 11

この表から分かるように、Q/Sが10⁻¹の時は供給された原料ガスがすぐに分解してしまうため、基板上の成膜速度が低下している。

特に、a-Siの場合、Silliが分解しやすいため、気相中でポリマライゼーションが起こり、ダストが形成されている。

また、Q/Sが10³と速くなると成膜速度がおちていることが分かる。

この結果から、Q/Sは $10^{\circ} \sim 10^{2} sec^{-1}$ が良好であるという事ができる。

(ケ)実施例II(電極基板間距離と放電状態)

大きな面積で均一な成膜を行うためには、安定で均一なプラズマが必要であり、そのためには電極と基板との間の距離gが重要である。そこで、第3表に示す条件でgを15mm、10mm、5mmで変化させ放電状態を調べた。結果を第3図に示す。

第3表 成膜条件

71 7.	(AMD ASIAL)
原料ガス	Si H ₄
原料ガス/He	$Si H_4 / He = 10^{-3}$
Q/S	10 ¹ sec ⁻¹
圧 力	大気圧
RFパワー	100W
RF周波数	13.56MHz
電極面積	40ma×40mm
基 板	SUS (40mm×40mm)
	T++ 15~ - / 10 10

石英ガラス (40mm×40mm)

基板がSUSの場合、g=15mmでは、RFパワー100Wでは 放電が起きず、さらにRFパワーを増加させると局所的な 40 放電からアークに移行してしまった。これに対し、g≤ 10mmでは、全体で均一なプラズマが得られており、gを 小さくする事により、放電の局所化を防止し、プラズマ を均一に形成できる事がわかる。

基板が石英ガラスの場合には、g=15mmでもプラズマ 放電は可能であるが、gが小さいほどプラズマが広がり やすく全体に均一なプラズマが得られている。

(コ) 実施例!!! (電極基板間距離 g と膜厚分布)

次に、電極基板間距離gを変化させて、基板上の膜厚分布を評価した。

10

Q/Sは 10^1 sec $^{-1}$ とし、gを15mm、10nm、5nm、3nm、1nm で変化させた。各々の基板の中央部8cm $\times 8$ cm内の膜厚分布の結果を第4表に示す。他の成膜条件は実施例 I と同じとした。

第4表 電極基板間距離8と膜厚分布

E		0	®	3
(200	i) [a-Si	a—C	TIN
15	;	±26%	±21%	±29%
10		±8%	±9%	±8%
5	,	±5%	±5%	±6%
3	В	±5%	±6%	±4%
1		±7%	±6%	±5%

絶縁性基板の場合、電極基板間距離gが15mmでも成膜可能であるが、このとき膜厚のバラツキが非常に大きいことがわかる。一方、g≤10mmではバラツキは小さくなっており、gの値としては10mm以下が好ましいというこ20とができる。

(サ)実施例IV(放電状態と原料ガス/He比率)

薄膜を作製する場合に用いる原料ガスについてHeに対する比率を変化させてグロー放電の状態を調べた。電極面積、電極間距離などは、実施例Iと同じ条件でQ/Sは10¹/sec⁻¹とした。結果を第4表に示す。

第4表 Heに対する比率とグロー放電 の状態(Q/S=10¹/sec⁻¹)

ガス種		原料ガス	/He比率	
ルス信	10-*	10-*	10-1	>10-1
SiH4	0	0	×	×
Si ₂ H _e	0	0	×	×
NH.	0	0	0	×
N ₂	0	0	0	×
CH4	0	0	0	×
C ₂ H ₄	0	0	×	×
Ca Ha	0	0	×	×
N ₂ O	0	0	×	×
O _a	0	0	×	×
GeH₄	0	0	×	×
H,	0	0	0	×
PHs	0	0	0	×

ガス種		原料ガス	/he比率	
77 A TE	10-3	10-3	10-1	>10-1
B _z H _e	0	0	0	×
TiC14	0	0	0	×

〇:グロー放電

×:放電せず、IFパワー増加によりアーク放電

この表で、×印はアーク放電に移行してしまうことを 以外のガスを用いる場合は、Heを90%以上とする事で安 定な放電を得ることができるが、SiH4、Si2H6、C2H4、C 2H2、N2O、O2、GeH4を用いる場合は、これ等のガスのHe に対する比率は10-2以下にすることが望ましいことがわ

続いて、実施例IOと同じ条件で、SiHa/He=10-3、Q /S~10² sec⁻¹とし、第5表に示すガス流量比で各種Si を 含む薄膜を作製した結果、機械的、電気的特性に優れた Si薄膜を得ることができた。

第5表 ガス流量比と作製した 薄膜(SiH./He=10', $Q/S\sim10^{2}sec^{-1}$)

ガス NHs Ns	率 NH ₂ /SiH ₄ =1 N ₂ /SiH ₄ =1 CH ₄ /SiH ₄ =1	Heに対する比率 NHa / He = 10 ⁻³ N _a / He = 10 ⁻³ CH ₄ / He = 10 ⁻³	作製した 薄膜 a-SiN
N ₂	N ₂ / SiH ₄ = 1 CH ₄ / SiH ₄ = 1	N _a /He = 10 ⁻³	
 	CH4/SiH4=1		a-SiC
CH.		CH4 /He = 10 ⁻³	a-SiC
	C II /Cill - C F		- 510
C2H4	C_2H_4 /SiH ₄ =0.5	C ₂ H ₄ / He=5×10 ⁻⁴	
C ₂ H ₂	$C_{1}H_{2}/SiH_{4}=0.5$	C ₂ H ₂ / He=5×10 ⁻⁴	
N ₂ O	N=0/SiH==0.1	N ₂ O/He=10 ⁻⁴	a-SiO
02	0. /SiH4 =0.1	02/He=10-4	
GeH₄	GeH4/SiH4=0.1	GeH ₄ /He = 10 ⁻⁴	a-SiGe
H _a	H2/SiH4=10	H _a /He=10 ⁻²	a-Si
PH	$PH_3 / SiH_4 = 10^{-3}$	PH ₃ /He = 10 ⁻⁶	n型a一Si
B ₂ H ₄	$B_2 H_a / SiH_4 = 10^{-8}$	$B_s H_e / He = 10^{-6}$	p型a—Si

(シ)比較例

比較のため、第2図に示す装置を使って、実施例 1 と 同じ条件でa-Si、a-C、TiN薄膜の形成を試みた。

試料基板電極間距離g、流量Qなどを様々に変化させ て、薄膜形成を試みた。

a-C、TiNの場合、gが10mmより広い場合には、基 板中央部への成膜ができたがプラズマが電極全体に拡が らず、10cm×10cm基板に均一に成膜できなかった。

プラズマを広げるには、原料ガス/He比率を小さくす

12

れば良かったが、成膜速度が低下してしまい、実用的で はなかった。

逆に、gを小さくすれば、プラズマを広げる事がで き、10mm以下で電極全体に拡がったが、この時はプラズ マ中央部の成膜速度が低下し、10cm×10cm基板の中央部 8cm×8cmの膜厚分布は±30%以上で均一な成膜ができな かった。

また、a-Siの場合は、いかなる条件で行ってもプラ ズマの外周部にダストが形成され、その外側に極めて遅 示している。SiH4、Si₂H₈、C₂H₄、C₂H₂、N₂O、O₂、GeH₄ 10 い成膜速度 (0.1Å/sec以下)の膜ができるのみで、プ ラズマ内部には全く成膜することができなかった。 (ス)薄膜特性

実施例 I で作った a - Si 薄膜特性を調べた。

バンドキャップ Eg-1.77eV

光電導度

 $\Delta \sigma_{\rm ph} = 6 \times 10^{-5} \rm S/cm$

暗電導度

 $\sigma_d = 8 \times 10^{-9} \text{S/cm}$

であった。バンドギャップは、可視光域の透過率を測定 し、測定値をタウクプロットすることにより算出した値 である。

光電導度はAM1.5 100mW/cm²の光源を使用して測定し 20 た値である。

Δσεμとσα の比が大きいほど、太陽電池の材料とし ては有望である。

従来の低圧プラズマCVD法による a - Si 膜とほぼ同じ 光導電度Δσρλが得られている。

(セ)効果

本発明によれば、大気圧近傍の圧力で、プラズマCVD 法により、a-Si、TiN薄膜などの薄膜を形成する事ができる.

大気圧近傍であるので、真空チャンバや、真空排気装 置を必要としない。

広い面積の成膜を必要とする太陽電池のa -Si膜の成 膜やTiNのコーティングに於いて、設備に要するコスト を大幅に低減することができる。

また、圧力が高いので、低圧プラズマCVDに比べて、 成膜速度を速くすることができる。

なお、放電空間の体積Sというのは、電極の面積A と、電極2と試料基板4の距離gとをかけたものであ る。つまり、

S = Ag

である。

【図面の簡単な説明】

第1図は、本発明の薄膜形成法に用いられる装置の概略 断面図の1例。

第2団は、特開昭63-50478号で開示された薄膜形成装 置の断面図。

第3図は、本発明の方法において、試料基板と電極との 距離の違いによる放電の違いを示す図。

1 ……成膜室

50 2 ……非接地電極

13

3……接地電極 4……試料基板

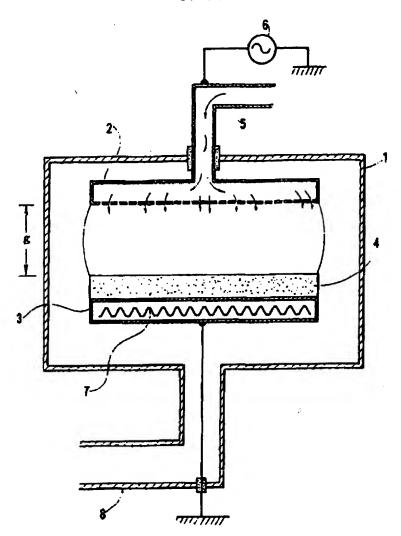
5……ガス導入口

6······RF電源

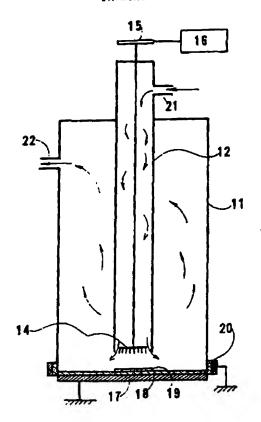
7……ヒータ

8……ガス排出口

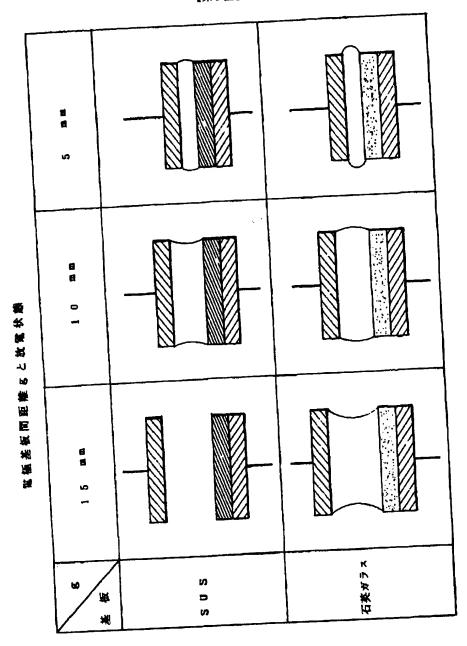
【第1図】



【第2図】



【第3図】



フロントページの続き

(72)発明者 富川 唯司

兵庫県伊丹市昆陽北1丁目1番1号 住 友電気工業株式会社伊丹製作所内 (72) 発明者 藤田 順彦

兵庫県伊丹市昆陽北1丁目1番1号 住 友電気工業株式会社伊丹製作所内

(56)参考文献 特開 平2-73978 (JP, A) 特開 昭63-50478 (JP, A)

		~
		2
		`